(9日本国特許庁(JP)

① 特許出願公開

⑩ 公 開 特 許 公 報 (A) 昭61-236686

@Int.Cl.1

識別記号

庁内整理番号

❸公開 昭和61年(1986)10月21日

C 30 B 15/22 29/28 8518-4G 8518-4G

審査請求 未請求 発明の数 1 (全3頁)

❷発明の名称 単結晶育成法

②特 願 昭60-77555

20出 願 昭60(1985)4月13日

⑩発 明 者 東 海 林 利 男

茨城県筑波郡谷田部町大字花島新田字北原28番1 東北金

属工業株式会社内

⑪出 願 人 東北金属工業株式会社

仙台市郡山6丁目7番1号

⑩代 理 人 弁理士 芦 田 坦 外2名

明 細 曹

1. 発明の名称

単結晶育成法

2. 特許請求の範囲

1. 融点 1800 で以上の,アルミニウムを含む酸化物単結晶を,窒素含有雰囲気中で,るつぼ内融液からの引上げによって,育成する方法に皮水の砂水を面での一酸化窒素を平のアルミナとを関係では、20 反応による窒化で、20 ではる窒化を発出の育成を行なうことを特徴とする単結晶育成法。

3. 発明の詳細な説明

〔産業上の利用分野〕

本発明は,アルミニウムを含む酸化物単結晶,例えばネオジム・ドープ・イットリウム・アルミニウム・ガーネット(Nd:YAG)単結晶の引上げ法

による育成に関するものである。

〔従来の技術〕

Nd:YAG 単結晶は、レーザ材料として周知であり、チョクラルスキー法(引上げ法)によって工業的に作られる。Nd:YAG 単結晶は、(Nd_XY_{3-X})₂AL₅O₁₂の組成で溶融・混合された融液に YAG 種子結晶を浸漬し、回転引上げられる。雰囲気ガスには窒素含有ガスが用いられる。

[発明が解決しようとする問題点]

この窒素は、低温においては安定であるが、高温にあっては不安定で融液に溶解せずに融液と容易に化合物を作る。 アルミニウムは、高温で窒化物を生成し、融液が固化するときに窒素を放出し、気泡が発生する。 この気泡は結晶に付着し、結晶に割れを生じさせる。

本発明は,結晶育成中に発生する気泡を除去することを目的とする。

[問題点を解決するための手段]

本発明は、触液表面での一酸化窒素濃度が平衡状態に保たれるようにすることによって、融液中

(1)

のアルミナと窒素との反応による窒化アルミニウムの形成を防ぐことを特徴とする。例えば、融液 表面での一酸化窒素 濃度が平衡状態に保たれるよ りに窒素に加えて酸素を導入する。

(作用)

従来,Nd:YAG 単結晶は約2000 Cの高温で育成されるため,次の様な窒化物生成が行なわれている。融液而では次の様な反応が起る。

 $AL_2O_3 + N_2 \rightarrow 2ALN + O_3$

との時、白色光を発しながら反応する。 融液上部では一酸化窒素が生成する。

$$N_2 + O_2 \rightarrow 2NO$$

一酸化窒累は,常温で酸累と反応して二酸化窒素 となる。

 $2 \text{ NO} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{ NO}_2$

一酸化窒素は十分な高温でなければ,相当量だけ 得られない。

窒化物 (ALN)が生成していることの証明

Nd:YAG 単結晶を育成して次のことが観察され、 窒化物 (A&N)生成が起っていることが証明された。 (3)

次に本発明の実施例について図面を参照して説明する。

第1図にはNd:YAG単結晶育成に用いる装置が示されている。第1図において、1は上蓋、2はア

雰囲気ガス中の N2 は雰囲気ガス内に含まれた O2 あるいはアルミナの酸素と反応して一酸化窒素に なり,室温で二酸化窒素となる。 したがって炉か ら出た排気ガスには二酸化窒素が含まれており、 水と反応して硝酸が生成される。これは,実際使 用したガス洗浄ピンの円を測定したところ,叶1 ~2の強酸であったととから証明された。窒化ア ルミニウムは融液面で白色光を発しながら反応す る。育成中の一酸化窒素の平衡濃度より一酸化窒 衆 没 度 が 低 く な る と 融 液 面 の 温 度 が 変 化 す る と と. 結晶に付着した気泡は,ガス・マス・アナライザ による分析で窒素であることを確認したことなど により、窒化アルミニウムが出来ていることが予 想できる。窒化アルミニウムは,約1900℃で一 部分解しながら昇難するため、 YAG 単結晶育成後, チャンパー内を観察すると,灰白色の粉末が付着 しているのが確認できる。

本発明により発生する作用の説明

一酸化窒素の平衡濃度は,2000℃において約 1.2 まである。また、一酸化窒素は温度を徐々に (4)

ルミナ保温筒,3はシルコニア保温筒,4は中蓋,5は融液,6はイリシウムるつぼ,7はアルミナるつぼ,8はシルコニア粉末,9は種子結晶を保持するためのシードホルダー,10は種子結晶(シード),11は成長単結晶である。

奥施例2

原料が融解するまで空気雰囲気にして融解した

時点で雰囲気ガスを止め、炉内を密閉状態にする。 過剰な酸素は一酸化窒素を生成し、イリジウムを 酸化する。生成された一酸化窒素は,保温筒3を 上昇する間に冷却され、二酸化窒素になる。との 時、冷却速度が遅いと一酸化窒素が分解する。一 酸化窒果を生成するとき熱を奪うため、融液面で の一酸化窒素生成作用は、大きな温度変化をとも ない結晶内に熱歪みが生じる。したがって温度勾 配は,一酸化窒累が分解しない程度にする。二酸 化窒素は、融液面で一酸化窒素と酸素に分解する ため酸紫が過剰な状態を保てる。酸紫が過剰であ るため、融液5のアルミナから酸素を奪うことな した一酸化窒素生成を行う。このように、本実施 例では、融液表面での一酸化窒素濃度が平衡状態 に保たれる雰囲気を、予め形成しておき、との状 態で結晶成長を行なら。

(発明の効果)

以上述べたごとく本発明によれば,気泡による クラックの生じない Nd:YAG 単結晶の育成方法が可能となった。

(7)

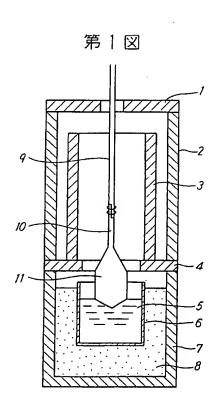
4. 図面の簡単な説明

第1図は、Nd:YAG単結晶育成に用いる装置の構成図である。

1 は上蓋、2 はアルミナ保温筒、3 は ジルコニア保温筒、4 は中蓋、5 は融液、6 はイリジウムるつぼ、7 はアルミナるつぼ、8 は ジルコニア粉末である。9 はシードホルダー、1 0 はシード、1 1 は単結晶である。

代理人 (7783) 弁理士 池 田 憲 保





Previous Doc Next Doc Go to Doc# First Hit

Generate Collection:

L3: Entry 24 of 38

File: JPAB

Oct 21, 1986

PUB-NO: JP361236686A

DOCUMENT-IDENTIFIER: JP 61236686 A

TITLE: PROCESS FOR GROWING SINGLE CRYSTAL

PUBN-DATE: October 21, 1986

INVENTOR-INFORMATION:

NAME , COUNTRY

SHOJI, TOSHIO

ASSIGNEE-INFORMATION:

NAME COUNTRY

TOHOKU METAL IND LTD

APPL-NO: JP60077555

APPL-DATE: April 13, 1985

US-CL-CURRENT: <u>117/13</u>; <u>117/937</u>, <u>117/950</u> INT-CL (IPC): C30B 15/22; C30B 29/28

ABSTRACT:

PURPOSE: To obtain a single crystal contg. no crack due to generation of foam in the process for growing an oxide single crystal contg. Al in the atmosphere contg. N2 by the pulling method preventing formation of AlN by keeping the concentration of NO at the surface of melt at an equilibrium concentration.

CONSTITUTION: Melt 5 as starting material for providing an oxide single crystal contg. Al (e.g. Nd.dope.Y.Al.garnet) having $\geqslant 1,800^{\circ}\text{C}$ m.p. is contained in a crucible 6, and an oxide single crystal 11 is grown by the Czochralski method in the atmosphere contg. N2 using a seed holder 9 having a seed 10 attached to the tip end is used. In this process, the concentration of NO at the surface of the melt 5 is held at the equilibrium concentration by, for example, introducing O2 in addn. to N2, etc. The growth of an oxide single crystal is executed by this method while preventing formation of AlN due to the reaction between alumina in the melt 5 with N2.

COPYRIGHT: (C) 1986, JPO&Japio

Previous Doc Next Doc Go to Doc#